

1/9/1

DIALOS(F) File 351:Derwent WPI
(c) 2002 Derwent Info Ltd. All rts. reserv.

007095320

WPI Acc No: 1987-095317/ 198714

XRAM Acc No: C87-039611

**Partly new N-alkyl-hydroxyammonium chloride prodn. - by treating
aryaldimine with perpropionic acid, then acid hydrolysis**

Patent Assignee: BAYER AG (FARB)

Inventor: SCHALENBAC R; WALDMANN H

Number of Countries: 009 Number of Patents: 005

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
EP 217269	A	19870408	EP 86113069	A	19860923	198714 B
DE 3535451	A	19870409	DE 3535451	A	19851004	198715
JP 62081357	A	19870414	JP 86228504	A	19860929	198720
EP 217269	B	19900801				199031
DE 3673110	G	19900906				199037

Priority Applications (No Type Date): DE 3535451 A 19851004

Cited Patents: 4.Jnl.Ref; A3...8750; No-SR.Pub

Patent Details:

Patent No Kind Lan Fg Main IPC Filing Notes

EP 217269 A G 27

Designated States (Regional): AT BE CH DE FR GB IT LI

EP 217269 B

Designated States (Regional): AT BE CH DE FR GB IT LI

Abstract (Basic): EP 217269 A

Prod'n. of N-alkyl subst'd. hydroxyammonium chloride (A) comprises treating an arylaldimine of formula (I) with perpropionic acid in a solvent. The propionic acid, at least, is removed then the mixt. hydrolysed with aq. HCl.

(R1, R2 and R3=H, or, all opt. subst'd. alkyl, cycloalkyl or alkynyl; R1 and R2 may together complete an opt. subst'd. cycloalkyl, R4 and R5=H, or all opt. subst'd. alkyl, cycloalkyl, alkoxy or cycloalkoxy, but not both H).

Cpds. of formula (A') are new: (R6 and R7 are as R1-R3; R8=opt. subst'd. alkynyl).

USE/ADVANTAGE - N-alkyl hydroxylamines (B) are synthetic intermediates and some also have biological activity (e.g. they inhibit bacteria, tumour cells, or animal or vegetable tissues). (A) represent a storage-stable, crystalline form of (B), and can now be prepd. more simply and economically compared with the known process. The dangers associated with in situ generation of peracetic acid from conc. H2O2 solns. are avoided.

Abstract (Equivalent): EP 217269 B

Prod'n. of N-alkyl subst'd. hydroxyammonium chloride (A) comprises treating an arylaldimine of formula (I) with perpropionic acid in a solvent. The propionic acid, at least, is removed then the mixt. hydrolysed with aq. HCl. (R1, R2 and R3=H, or, all opt. subst'd. alkyl, cycloalkyl or alkynyl; R1 and R2 may together complete an opt. subst'd. cycloalkyl, R4 and R5=H, or all opt. subst'd. alkyl, cycloalkyl, alkoxy or cycloalkoxy, but not both H).

Cpds. of formula (A') are new: (R6 and R7 are as R1-R3; R8=opt. subst'd. alkynyl).

USE/ADVANTAGE - N-alkyl hydroxylamines (B) are synthetic intermediates and some also have biological activity (e.g. they inhibit bacteria, tumour cells, or animal or vegetable tissues). (A) represent a storage-stable, crystalline form of (B), and can now be prepd. more simply and economically compared with the known process. The dangers associated with in situ generation of peracetic acid from conc. H2O2 solns. are avoided.

Dwg.0/0

Title Terms: NEW; N; ALKYL; HYDROXY; AMMONIUM; CHLORIDE; PRODUCE; TREAT;
ARYL; ALDIMINE; PER; PROPIONIC; ACID; ACID; HYDROLYSIS

Derwent Class: B05; C03; E19

International Patent Class (Additional): C07C-083/02; C07C-239/08

File Segment: CPI



⑫

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

⑰ Anmeldenummer: 86113069.8

⑤① Int. Cl.⁴: C 07 C 83/02

⑱ Anmeldetag: 23.09.86

③① Priorität: 04.10.85 DE 3535451

④③ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
08.04.87 Patentblatt 87/15

④④ Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE FR GB IT LI

⑦① Anmelder: BAYER AG
Konzernverwaltung RP Patentabteilung
D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

⑦② Erfinder: Schalenbach, Rolf, Dr.
In der Kreuzau 5
D-5000 Köln 91(DE)

⑦③ Erfinder: Waldmann, Helmut, Dr.
Henry-T.-von-Böttinger-Strasse 15
D-5090 Leverkusen(DE)

⑦④ Erfinder: Ingendoh, Axel, Dr.
Unterste Dillenberg 18
D-5620 Velbert 15(DE)

⑤④ Verfahren zur Herstellung von N-Alkyl-substituierten Hydroxylammoniumchloriden und neue N-Alkyl-substituierte Hydroxylammoniumchloride.

⑤⑦ N-Alkyl-substituierte Hydroxylammoniumchloride werden hergestellt, indem man ein entsprechendes Arylaldimin mit bestimmten Substituenten im Arylteil mit Perpropionsäure umsetzt, zumindest die gebildete Propionsäure abtrennt und abschließend eine Hydrolyse mit wäßriger Salzsäure durchführt. Einige der so herstellbaren Hydroxylammoniumchloride sind neu.

EP 0 217 269 A2

5 BAYER AKTIENGESELLSCHAFT 5090 Leverkusen, Bayerwerk
Konzernverwaltung RP
Patentabteilung Gai/by-c

10

Verfahren zur Herstellung von N-Alkyl-substituierten Hydroxylammoniumchloriden und neue N-Alkyl-substituierte Hydroxylammoniumchloride

15

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von N-Alkyl-substituierten Hydroxylammoniumchloriden durch die Umsetzung bestimmter Arylaldehyde mit einer Percarbonsäure und Hydrolyse des dabei gebildeten Oxaziridins, sowie neue N-Alkyl-substituierte Hydroxylammoniumchloride.

Die bekannten N-Alkyl-substituierten Hydroxylamine sind wichtige Zwischenprodukte in der organischen Synthese (siehe z.B. R.S. Sander und W. Karo, "Organic Functional Group Preparations", Academic Press, 1972, 12/III, S. 353). Einige von ihnen weisen auch eine biologische Wirkung auf (siehe z.B. M. Tisler, Math. Naturw. R. 32, (1983)). Beispielsweise inhibiert Hadacidin (= N-Formyl-N-hydroxyl-glycin) das Wachstum von Bakterien, Tumorzellen und tierischem und pflanzlichem Gewebe (siehe E.A. Kaczka, C.O. Gittermann, E.L. Delaney und K. Falkers, Biochemistry, 1, 340 (1962)).

35

Le A 24 074-Ausland

0217269

- 5 Es ist bekannt (siehe z.B. W.D. Emmons, J.A.C.S. 79, 5739-5754 (1957)), daß man Arylaldimine, die eine unsubstituierte oder eine mit einer Nitrogruppe substituierte Phenylgruppe enthalten, mit Peressigsäure in das entsprechende Oxaziridin überführen, dieses durch Destillation isolieren, anschließend mit wäbrig-methanolischer Schwefelsäure hydrolysieren und durch Zugabe von Alkali das entsprechende freie, N-alkylierte Hydroxylamin erhalten kann. Der Einsatz von Salzsäure zur Hydrolyse derartiger Oxaziridine ist nicht möglich, da zwischen
- 10 Chloridionen und derartigen Oxaziridinen eine Redoxreaktion stattfindet, wobei Chloridionen in Chlor und die Oxaziridine in Amine übergehen [siehe a.a.O., Fußnote (5) auf Seite 5741]. Außerdem wird die Peressigsäure in situ aus 90 %igem wäbrigem Wasserstoffperoxid hergestellt
- 15 (siehe a.a.O., Seite 5734, linke Spalte). Die Handhabung derartig konzentrierter Wasserstoffperoxid-Lösungen ist insbesondere bei größeren Ansätzen sicherheitstechnisch außerordentlich problematisch.
- 20
- 25 Für die Verwendung von N-Alkyl-substituierten Hydroxylaminen als Zwischenprodukte und/oder biologische Wirkstoffe ist es von Vorteil, diese in einer Form bereitzuhalten, in der sie lagerstabil sind. Im allgemeinen sind die freien N-Alkyl-substituierten Hydroxylamine hinsichtlich ihrer Lagerstabilität nicht befriedigend. Im Gegensatz dazu weisen N-Alkyl-substituierte Hydroxylammoniumsalze im allgemeinen eine wesentlich bessere Lagerstabilität auf, jedoch kristallisieren diese, mit Ausnahme der Chloride, häufig nur schlecht oder gar nicht, was ihre
- 30
- 35 Herstellung, Isolierung und Handhabung sehr erschwert.

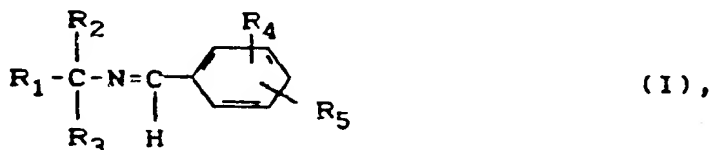
Le A 24 074

0217269

Die Herstellung von N-Alkyl-substituierten Hydroxyl-
ammoniumchloriden über Oxaziridine, die eine unsubsti-
tuierte oder mit einer Nitrogruppe substituierte Phenyl-
gruppe enthalten, ist, wie eingangs geschildert, bisher
nicht möglich. Bekannte Herstellungsverfahren für N-Al-
kyl-substituierte Hydroxylammoniumchloride sind ebenfalls
nachteilig. So liefert die Umsetzung von Hydroxylamin mit
Alkylchloriden ein Gemisch aus freien Mono- und Di-alkyl-
hydroxylaminen und Trialkylhydroxylammoniumchlorid (siehe
Houben-Weyl, Band X/1, S. 1100, (1972)), und die an sich
sehr selektive Reduktion von Oximen zu Hydroxylaminen mit
NaCNBH₃ (siehe E.G.E. Jahngen und E.F. Rossomando, Syn-
thetic Comm. 12, 601 (1982)) ist wegen der hohen Kosten
und schwierigen Zugänglichkeit zu größeren Mengen dieses
Reduktionsmittels allenfalls für Umsetzungen im Labor-
maßstab geeignet.

Es besteht also immer noch ein dringendes Bedürfnis nach
einem einfachen und wirtschaftlichen Verfahren zur Her-
stellung von N-Alkyl-substituierten Hydroxylammonium-
chloriden.

Es wurde nun gefunden, daß man N-Alkyl-substituierte Hy-
droxylammoniumchloride herstellen kann, indem man ein
Arylaldimin der Formel



in der

Le A 24 074

0217269

- 5 R_1 , R_2 und R_3 unabhängig voneinander für Wasserstoff,
 gegebenfalls substituiertes gesättigtes
 Alkyl, gegebenfalls substituiertes ge-
 sättigtes Cycloalkyl und/oder gegeben-
10 falls substituiertes Alkyl stehen, wobei
 R_1 und R_2 gemeinsam mit dem C-Atom, an das
 sie gebunden sind, auch einen gegeben-
 falls substituierten gesättigten Cyclo-
 alkylrest bilden können und
- 15 R_4 und R_5 unabhängig voneinander für Wasserstoff, ge-
 gegebenfalls substituiertes, gesättigtes
 Alkyl, gegebenfalls substituiertes ge-
 sättigtes Cycloalkyl, gegebenfalls
20 substituiertes gesättigtes Alkoxy und/oder
 gegebenfalls substituiertes gesättigtes
 Cycloalkoxy stehen, wobei mindestens einer
 der Reste R_4 und R_5 eine andere Bedeutung
 als Wasserstoff hat,
- 25 mit Perpropionsäure in Gegenwart eines Lösungsmittels um-
 setzt, dann zumindest Propionsäure abtrennt und an-
 schließend eine Hydrolyse mit wäßriger Salzsäure
 durchführt.
- 30 Soweit R_1 , R_2 und/oder R_3 für gegebenfalls substi-
 tuiertes gesättigtes Alkyl stehen kommen hierfür bei-
 spielsweise geradkettige oder verzweigte gesättigte Alkyl-
 reste mit insgesamt 1 bis 15 C-Atomen, davon 0 bis 3
 sekundären C-Atomen und/oder 0 bis 3 tertiären C-Atomen
35 in Frage. Als Substituenten an solchen gesättigten

Le A 24 074

0217269

5 Alkylresten kommen beispielsweise in Frage: gesättigte
Cycloalkylreste, Arylreste, Alkinylreste und/oder Hetero-
atome, wie Halogen-, Sauerstoff-, Schwefel-, Stickstoff-
und/oder Phosphoratome enthaltende Reste. Derartige ge-
sättigte Cycloalkylreste können z.B. 3 bis 12 C-Atome,
10 derartige Arylreste z.B. 6 bis 10 C-Atome und derartige
Alkinylreste z.B. 2 bis 6 C-Atome enthalten. Als Hetero-
atome enthaltende Reste kommen z.B. Fluor-, Chlor-, Brom-,
Iod-, Hydroxy-, C₁- bis C₆-Alkoxy-, C₆- bis C₁₀-Phenoxy-,
Carboxy-, C₁- bis C₆-Alkoxycarbonyl-, Nitro-, Amid-,
15 Nitril-, Mercapto-, Sulfonyl-, Phosphit- und Phosphat-
gruppen in Frage. Cycloalkylreste, Arylreste und Alkinyl-
reste, insbesondere gesättigte Cycloalkylreste und Aryl-
reste, können gegebenenfalls ihrerseits nochmals
Substituenten aufweisen, beispielsweise C₁- bis C₆-Alkyl-,
20 Fluor-, Chlor-, Brom-, Hydroxy-, C₁- bis C₆-Alkoxy-,
Carboxy-, C₁- bis C₆-Alkoxycarbonyl-, Nitro-, Sulfonyl-
und/oder Nitrilgruppen.

Soweit R₁, R₂ und/oder R₃ für gegebenenfalls substi-
25 tuiertes gesättigtes Cycloalkyl stehen, kommen hierfür
beispielsweise 3 bis 12 C-Atome im Ringsystem und insge-
samt, d.h. einschließlich gegebenenfalls vorhandener Sub-
stituenten, beispielsweise 3 bis 15 C-Atome enthaltende
Cycloalkylreste in Frage. Als Substituenten an solchen ge-
sättigten Cycloalkylresten kommen beispielsweise in Frage:
30 gesättigte Alkylreste und/oder Heteroatome, wie Halogen-,
Sauerstoff-, Schwefel- und/oder Stickstoff-atome enthal-
tende Reste. Derartige gesättigte Alkylreste können gerad-
kettig oder verzweigt sein und beispielsweise 1 bis 6
35 C-Atome enthalten. Derartige Heteroatome enthaltende

Le A 24 074

0217269

5 Reste können beispielsweise Fluor-, Chlor-, Brom-, Iod-, Hydroxy-, C₁-C₆-Alkoxy-, Carboxy-, C₁- bis C₆-Alkoxycarbonyl-, Nitro-, Nitril- und/oder Sulfonylreste sein.

10 Soweit R₁, R₂ und/oder R₃ für gegebenenfalls substituiertes Alkinyl stehen kommen beispielsweise Alkinylreste mit 1 bis 6 C-Atomen in Frage, die beispielsweise eine oder zwei Dreifachbindungen enthalten, wie Ethinyl, Propargyl, 1-Butinyl und 2-Butinyl. Als Substituenten kommen hier beispielsweise Fluor-, Chlor-, Brom- und/oder 15 C₁- bis C₆-Alkylgruppen in Frage.

20 Soweit R₁ und R₂ gemeinsam mit dem C-Atom, an das sie gebunden sind, einen gegebenenfalls substituierten gesättigten Cycloalkylrest bilden kann es sich dabei beispielsweise um einen 3 bis 12 C-Atome im Ringsystem enthaltenden Cycloalkylrest handeln, der gegebenenfalls mit gesättigten, geradkettigen oder verzweigten Alkylresten mit z.B. 1 bis 6 C-Atomen und/oder mit Heteroatome, wie Halogen-, Sauerstoff-, Schwefel- und/oder Stickstoffatome, 25 enthaltenden Resten substituiert sein kann.

30 Vorzugsweise sind R₁ und R₂ gleich oder verschieden und stehen jeweils für einen gesättigten, unsubstituierten, geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 6 C-Atomen, beispielsweise für Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, sek.-Butyl, tert.-Butyl, n-Pentyl, Amyl-, i-Amyl- oder n-Hexyl.

35 Besonders bevorzugt stehen R₁ und R₂ für Methyl.

Le A 24 074

0217269

5 Vorzugsweise steht R_3 für einen gesättigten, unsubstituierten, geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 6 C-Atomen, für einen mit einer Hydroxygruppe oder einer gegebenenfalls durch Chlor substituierten Phenylgruppe substituierten geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 6 C-Atomen oder für einen unsubstituierten Alkynylrest, der 1 bis 6 C-Atome und eine Dreifachbindung enthält.

15 Besonders bevorzugt steht R_3 für Methyl, Ethyl, Ethinyl, Hydroxymethylen oder p-Chlorbenzyl.

20 Soweit R_4 und/oder R_5 für gegebenenfalls substituiertes gesättigtes Alkyl und gegebenenfalls substituiertes gesättigtes Cycloalkyl stehen kommen beispielsweise die Reste und Substituenten in Frage, die vorstehend bei der Erläuterung von R_1 , R_2 und R_3 für solche Typen von Resten angegeben sind. Soweit R_4 und/oder R_5 für gegebenenfalls substituiertes gesättigtes Alkoxy und gegebenenfalls substituiertes gesättigtes Cycloalkoxy stehen kommen beispielsweise als Alkyl- und Cycloalkylteile dieser Reste ebenfalls die Reste und Substituenten in Frage, die vorstehend bei der Erörterung von R_1 , R_2 und R_3 für solche Typen von Resten angegeben sind.

30 Wenn beide Reste R_4 und R_5 eine von Wasserstoff verschiedene Bedeutung haben befinden sich diese Reste vorzugsweise in den 3- und 4-Positionen.

35

Le A 24 074

5 Vorzugsweise steht R_4 für Wasserstoff und R_5 für einen der zuvor beschriebenen Reste, der sich in 3- oder 4-Position befindet.

10 Besonders bevorzugt steht R_5 für einen geradkettigen oder verzweigten, gesättigten C_1 - bis C_6 -Alkylrest oder für einen geradkettigen oder verzweigten gesättigten C_1 - bis C_6 -Alkoxyrest, beispielsweise für Methyl, Methoxy, Ethyl, Ethoxy, n-Propyl, n-Propoxy, i-Propyl, i-Propoxy, n-Butyl, n-Butoxy, sek.-Butyl, sek.-Butoxy, tert.-Butyl, tert.-Butoxy, n-Hexyl oder n-Hexoxy jeweils in 3- oder
15 4-Position.

Ganz besonders bevorzugt steht R_5 für Methyl oder Methoxy in 4-Position.

20 Die Arylaldimine der Formel (I) sind gut zugängliche Verbindungen, die auf an sich bekannte Weise (siehe z. B. W.D.Emmons und A.S.Pagano, Organic Synthesis, Coll. Vol. V, S. 191) durch Kondensation eines Amins der Formel (II)

25



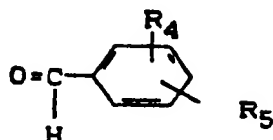
30

in der

35 R_1 , R_2 und R_3 die bei Formel (I) angegebene Bedeutung haben

Le A 24 074

5 mit einem aromatischen Aldehyd der Formel (III)



(III),

10

in der

R_4 und R_5 die bei Formel (I) angegebene Bedeutung haben, erhalten werden können.

15

Als Lösungsmittel können im erfindungsgemäßen Verfahren z.B. die verschiedensten unsubstituierten und substituierten Kohlenwasserstoffe verwendet werden, die unter Reaktionsbedingungen flüssig sind und unerwünschte Nebenreaktionen nicht oder nur in ganz untergeordnetem Maße

20

eingehen. Es können beispielsweise verwendet werden: aliphatische und cycloaliphatische Kohlenwasserstoffe mit 6 bis 12 C-Atomen, wie Hexan, Heptan, Octan, 2-Ethyl-hexan, Decan, Dodecan, Cyclohexan, Methylcyclopentan und Petrol-ether; weiterhin aromatische Kohlenwasserstoffe, wie

25

Benzol, Nitrobenzol, Toluol, Ethylbenzol, Cumol, Diisopropylbenzol, Xylol und Chlorbenzol, weiterhin Sauerstoffhaltige Kohlenwasserstoffe wie Ether und Ester, z.B. Di-

30

ethylether, Diisopropylether, Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Ethylenglykoldimethylether, Essigsäureethylester, Essigsäuremethylester, Essigsäurepropylester, Essigsäurebutylester, Propionsäureethylester, weiterhin chlorierte Kohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, 1-Chlorethan,

35

Le A 24 074

5 1,2-Dichlorethan, 1,1-Dichlorethan, 1,1,2,2-Tetrachlor-
ethan, 1-Chlorpropan, 2-Chlorpropan, 1,3-Dichlorpropan,
2,3-Dichlorpropan, 1,2,3-Trichlorpropan, 1,1,2,3-Tetra-
chlorpropan, Butylchlorid, 1,2-Dichlorbutan, 1,4-Dichlor-
butan, 2,3-Dichlorbutan, 1,3-Dichlorbutan, 1,2,3,4-Tetra-
10 chlorbutan, tert.-Butylchlorid, Amylchlorid, 1,2-Dichlor-
pentan, 1,5-Dichlorpentan, 1,2,3,4-Tetrachlorpentan,
Cyclopentylchlorid, 1,2-Dichlorcyclopentylchlorid, Hexyl-
chlorid, 1,2-Dichlorhexan, 1,6-Dichlorhexan, 1,2,3,4-
Tetrachlorhexan, 1,2,5,6-Tetrachlorhexan, Cyclohexyl-
15 chlorid, Chlorbenzol, Heptylchlorid, 1,2-Dichlorheptan,
1,2,3,4-Tetrachlorheptan, Cycloheptylchlorid, Octyl-
chlorid, 1,2-Dichloroctan, 1,2,3,4-Tetrachloroctan und
Cyclooctylchlorid.

20 Besonders bevorzugte Lösungsmittel sind von den
chlorierten Kohlenwasserstoffen 1,2-Dichlorpropan und
Tetrachlorkohlenstoff, von den aromatischen Kohlenwasser-
stoffen Benzol und Chlorbenzol, von den aliphatischen und
cycloaliphatischen Kohlenwasserstoffen Cyclohexan und von
25 den sauerstoffhaltigen Kohlenwasserstoffen Propionsäure-
ethylester und Ethylenglykoldimethylester.

Verwendet werden können auch Lösungsmittelgemische der
verschiedenen oben angegebenen Lösungsmittel.

30 Perpropionsäure gelöst in einem der genannten organischen
Lösungsmittel kann z.B. nach dem in der DE-OS 2 262 970
beschriebenen Verfahren hergestellt werden, bei dem
wäßriges Wasserstoffperoxid mit Propionsäure in Gegenwart
35 von Schwefelsäure umgesetzt und anschließend die ent-

Le A 24 074

0217269

5 standene Perpropionsäure mit dem Lösungsmittel aus dem
Reaktionsgemisch extrahiert wird. Gegebenenfalls kann die
so erhaltene Perpropionsäurelösung in dem Lösungsmittel
noch weiter gereinigt werden, insbesondere um den Gehalt . . .
an Wasser, Wasserstoffperoxid und/oder Schwefelsäure zu
10 erniedrigen.

Im allgemeinen verwendet man die Perpropionsäure in Form
einer Lösung in einem organischen Lösungsmittel. Derartige
Perpropionsäurelösungen können beispielsweise 10 bis
15 30 Gew.-% Perpropionsäure, bezogen auf die Lösung ent-
halten. Die Arylaldimine der Formel (I) können als solche
oder ebenfalls gelöst in einem oder mehreren der vor-
stehend genannten Lösungsmittel eingesetzt werden, wobei
beliebig konzentrierte Lösungen zum Einsatz gelangen
20 können. Das Molverhältnis von Perpropionsäure zu Aryl-
aldimin der Formel (I) kann in weiten Grenzen schwanken.
Beispielsweise kann dieses Molverhältnis 0,1:1 bis 10:1
betragen. Bevorzugt wird ein Molverhältnis von 0,5:1 bis
5:1 angewendet. Ganz besonders vorteilhaft ist es, ein
25 Molverhältnis von 0,8 bis 1,2 Mol Perpropionsäure je Mol
Arylaldimin der Formel (I) anzuwenden.

Der Wassergehalt der verwendeten Perpropionsäure soll im
allgemeinen möglichst niedrig sein. Geeignet ist bei-
30 spielsweise eine Perpropionsäurelösung mit einem Wasser-
gehalt von bis zu 2 Gew.-%. Vorzugsweise verwendet man
eine Perpropionsäurelösung, die weniger als 1 Gew.-%
Wasser enthält. Besonders bevorzugt ist ein Wassergehalt
von weniger als 0,1 Gew.-%.

35

Le A 24 074

- 5 Der Wasserstoffperoxidgehalt der verwendeten Perpropionsäure soll im allgemeinen ebenfalls möglichst niedrig sein. Er kann beispielsweise bis zu 1 Gew.-%, bezogen auf die Perpropionsäurelösung, betragen. Vorteilhaft arbeitet man mit einem Gehalt von weniger als 0,5 Gew.-%, besonders
10 vorteilhaft mit einer Perpropionsäurelösung, die einen Wasserstoffperoxidgehalt unterhalb 0,2 Gew.-% aufweist.

- Der Mineralsäuregehalt der verwendeten Perpropionsäure soll ebenfalls möglichst niedrig sein. Vorteilhaft ist es,
15 die erfindungsgemäße Umsetzung mit einer Perpropionsäurelösung durchzuführen, die einen Mineralsäuregehalt unterhalb von 50 ppm besitzt. Besonders vorteilhaft ist ein Mineralsäuregehalt von weniger als 10 ppm.

- 20 Die erfindungsgemäße Umsetzung mit Perpropionsäure kann beispielsweise bei Temperaturen im Bereich von 0 bis 100°C durchgeführt werden. Bevorzugt arbeitet man hier bei man 20 bis 80°C, besonders bevorzugt bei 25 bis 40°C. In Sonderfällen können die angegebenen Temperaturen auch
25 unter- oder überschritten werden.

- Neben der Arbeitsweise unter isothermen Bedingungen, d.h. Einhaltung einer einheitlichen Temperatur im gesamten Reaktionsgemisch, kann man die erfindungsgemäße Umsetzung
30 mit Perpropionsäure auch unter Ausbildung eines sogenannten Temperaturgradienten durchführen, der im allgemeinen mit fortschreitender Reaktion zunimmt. Man kann aber auch die Reaktion so führen, daß sich mit dem fortschreiten der Reaktion ein Gradient fallender Temperatur
35 ausbildet.

Le A 24 074

0217269

5 Bei der praktischen Durchführung der erfindungsgemäßen
Umsetzung mit Perpropionsäure wird vorzugsweise das Aryl-
aldimin der Formel (I) vorgelegt und dann die Perpropion-
säure in Form einer Lösung in einem Lösungsmittel zuge-
10 geben. Die Reaktionstemperatur kann dabei vor oder nach
der Zugabe der Perpropionsäure eingestellt werden. Man
kann auch die beiden Komponenten bei Raumtemperatur
gleichzeitig in das Reaktionsgefäß eingeben und dann die
Reaktionstemperatur einstellen.

15 Die nach Durchführung der erfindungsgemäßen Umsetzung mit
Perpropionsäure vorliegenden Reaktionsgemische enthalten
im allgemeinen das verwendete organische Lösungsmittel,
aus der Perpropionsäure entstandene Propionsäure, das ge-
bildete Oxaziridin, sowie gegebenenfalls unumgesetztes
20 Arylaldimin der Formel (I) und/oder Nebenprodukte.

Zur Durchführung der erfindungsgemäßen Hydrolyse ist es
nicht unbedingt erforderlich, das gebildete Oxaziridin aus
dem Reaktionsgemisch zu isolieren. Es ist lediglich erforder-
25 lich aus dem Reaktionsgemisch Propionsäure zu ent-
fernen. Im allgemeinen ist es vorteilhaft, die Propion-
säure zum größten Teil oder weitgehend vollständig zu ent-
fernen, beispielsweise 80 bis 100 Gew.-% der vorhandenen
Propionsäure. Im allgemeinen stören geringe Restmengen von
30 Propionsäure das weitere Verfahren nicht oder nicht
wesentlich. Beispielsweise können, ohne Nachteile in
Kauf nehmen zu müssen, im allgemeinen bis zu
5 Gew.-% der nach der Umsetzung mit Perpropionsäure im
Reaktionsgemisch vorliegenden Propionsäure dort ver-
35 bleiben. Selbstverständlich kann das gebildete Oxaziridin
auch isoliert werden, beispielsweise durch Destillation.

Le A 24 074

0217269

5 Die Aufarbeitung des nach der Umsetzung mit Perpropion-
säure vorliegenden Reaktionsgemisches kann z.B. durch
Destillation erfolgen. Dabei kann man so verfahren, daß
man entweder nur Propionsäure oder Lösungsmittel und
Propionsäure oder alle verdampfbaren Komponenten in der
10 Reihenfolge ihrer Siedepunkte abdestilliert. Dabei ist es
von Vorteil, die Destillation im Vakuum und unter Verwen-
dung von Verdampfern, die kurze Verweilzeiten und eine
Verdampfung mit geringer thermischer Belastung ermög-
lichen, durchzuführen.

15 Es ist weiterhin von Vorteil, vor einer solchen destilla-
tiven Aufarbeitung aus dem Reaktionsgemisch Propionsäure
durch Extraktion, z.B. mit Wasser oder einer wäßrig-
alkalischen Lösung, zu entfernen. Aus der so erhaltenen
20 wäßrigen Propionsäure- bzw. Alkalipropionatlösung kann die
Propionsäure wieder, gegebenenfalls nach Ansäuern mit ei-
ner starken Säure, durch Extraktion mit einem geeigneten
Lösungsmittel zurückgewonnen und gegebenenfalls zur Her-
stellung der Perpropionsäure verwendet werden. Wenn aus
25 dem Reaktionsgemisch nur Propionsäure entfernt werden
soll, kann dies auch durch eine solche Extraktion ge-
schehen.

30 Man erhält so ein Produkt, das im allgemeinen im wesent-
lichen aus dem gebildeten Oxaziridin und dem dazu isomeren
Nitron besteht und das gegebenenfalls noch organisches Lö-
sungsmittel und gegebenenfalls restliche Propionsäure ent-
hält. Das Verhältnis der beiden isomeren Verbindungen ist
von den Reaktionsbedingungen, wie Temperatur und Verweil-
35 zeit, der thermischen Belastung bei der Aufarbeitung und

Le A 24 074

0217269

5 vom eingesetzten Arylaldimin abhängig. Dieses Produkt kann ohne weitere Isolierung dieser Verbindungen und/oder gegebenenfalls weiterer noch vorhandener Verbindungen oder Lösungsmittel, zu der erfindungsgemäßen Hydrolyse eingesetzt werden.

10 Es ist ein wesentliches Merkmal des erfindungsgemäßen Verfahrens, daß diese Hydrolyse mit wäßriger Salzsäure durchgeführt wird. Dabei fallen die entsprechenden Hydroxyl-
15 ammoniumchloride in sehr guten Ausbeuten als kristalline, gut handhabbare Verbindungen an. Diese Hydrolyse kann bei verschiedenen Temperaturen erfolgen, beispielsweise bei 0 bis 100°C. Da diese Hydrolyse bei tiefen Temperaturen langsamer verläuft als bei höheren Temperaturen arbeitet man bevorzugt bei 20 bis 80°C, insbesondere bei 30 bis
20 60°C. Es kann im Einzelfall auch vorteilhaft sein, die angegebenen Temperatur zu über- oder unterschreiten. Das gilt insbesondere dann, wenn die Hydrolyse neben Wasser in Gegenwart eines oder mehrerer organischer Lösungsmittel durchgeführt wird.

25 Die wäßrige Salzsäure, die zu dieser Hydrolyse verwendet wird, kann sehr unterschiedliche Konzentrationen aufweisen. Geeignet sind beispielsweise Konzentrationen zwischen 1 und 37 Gew.-%. Bevorzugt sind Konzentrationen
30 zwischen 3 und 37 Gew.-%, insbesondere solche zwischen 5 und 37 Gew.-%. Die Menge der Salzsäure kann beispielsweise 5 bis 200 Gew.-%, bezogen auf das vorliegende Oxaziridin, betragen. Vorzugsweise beträgt diese Menge von 30 bis 120 Gew.-%.

35

Le A 24 074

Die Hydrolyse kann auch in zusätzlicher Gegenwart von Lösungsmitteln durchgeführt werden. Geeignet sind hierfür insbesondere solche Lösungsmittel, in denen das Oxaziridin löslich ist und die mit Wasser mischbar sind. Selbstverständlich soll das Lösungsmittel gegenüber den angewendeten Reaktionsbedingungen stabil sein. Geeignet sind z.B. mit Wasser mischbare Ether, Alkohole, Ketone und Ester, wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Ethylenglykoldimethylether, Methanol, Ethanol, Ethylenglykol, Aceton, Ameisensäuremethylester, Ethylenglykolmethylether-monoacetat und Essigsäuremethylester. Bevorzugt sind Dioxan, Ethylenglykoldimethylether, Methanol und Ethanol. Besonders bevorzugt ist Methanol.

Die Reaktionszeit für die Hydrolyse kann in weiten Grenzen schwanken. Im allgemeinen ist eine Reaktionszeit zwischen 30 und 100 Minuten ausreichend.

Neben dem gewünschten Hydroxylammoniumchlorid entsteht bei der Hydrolyse der aromatische Aldehyd der Formel (III), von dem sich das eingesetzte Arylaldimin der Formel (I) ableitet. Dieser Aldehyd kann, falls gewünscht, aus der Hydrolysemischung, gegebenenfalls nach weiterem Zusatz von Wasser, mit einem organischen Lösungsmittel extrahiert werden, das zur Hydrolysemischung eine zweite Phase zu bilden vermag. Geeignete Extraktionsmittel sind beispielsweise Diethylether, Methylenchlorid, Chloroform, Essigester, Tetrachlorkohlenstoff, Methylisobutylketon, Benzol und Toluol. Aus dieser Lösungsmittelphase kann der Aldehyd durch Abziehen des Lösungsmittels zurückgewonnen und gegebenenfalls in die Herstellung der Verbindung der Formel (I) zurückgeführt werden.

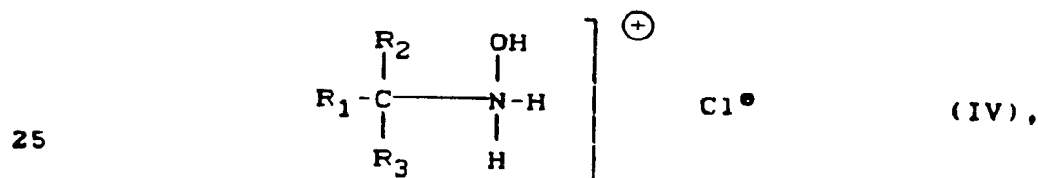
Le A 24 074

0217269

5 Nach dem Abtrennen der organischen Phase verbleibt dann
eine wäßrige Phase, in der das gewünschte Hydroxyl-
ammoniumchlorid gelöst ist. Das gewünschte Produkt kann
im allgemeinen am einfachsten durch Einengen zur
10 Kristallisation gebracht und dann z.B. durch Filtration
oder Abdampfung aller flüchtigen Bestandteile isoliert
werden.

15 Wenn der gebildete aromatische Aldehyd der Formel (III)
nicht durch Extraktion aus dem Hydrolysegemisch abgetrennt
wird, kann im allgemeinen aus diesem auch direkt das ge-
wünschte Hydroxylammoniumchlorid auf entsprechende Weise
isoliert werden.

20 Das erfindungsgemäße Verfahren gestattet die Herstellung
von Hydroxylammoniumchloriden der Formel (IV)



in der

30 R₁, R₂ und R₃ die bei Formel (I) angegebene Bedeutung
haben,

35 in guten Ausbeuten und bei einfacher Handhabung. Über-
raschend ist insbesondere, daß die zur Hydrolyse einge-
setzte Salzsäure, im Gegensatz zu dem Verfahren von
W.D. Emmons, J.A.C.S. 79, 5739-5754 (1957) nicht oxidiert
wird und damit die im Gegensatz zu den entsprechenden

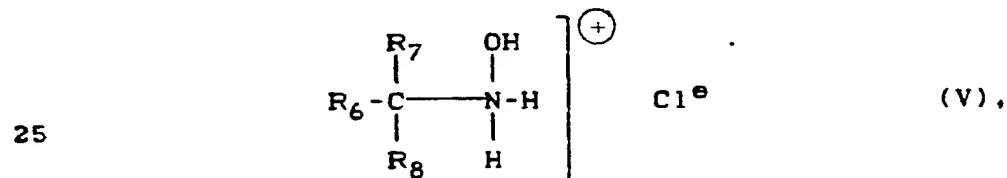
Le A 24 074

0217269

5 Hydroxylammoniumsulfaten bzw. -hydrogensulfaten gut
 kristallisierenden Hydroxylammoniumchloride der Formel
 (IV) gut hergestellt und isoliert werden können. Die ver-
 wendete Perpropionsäure hat den Vorteil, daß sie als Lö-
 10 sung in einem organischen Lösungsmittel eingesetzt werden
 kann und dann erheblich weniger sicherheitstechnischer
 Aufwand nötig ist als bei dem bekannten Verfahren, bei dem
 Peressigsäure in situ aus hochprozentigem Wasserstoff-
 peroxid hergestellt wird.

15 Die Hydroxylammoniumchloride der Formel (IV) sind lager-
 stabile Verbindungen, aus denen die entsprechenden, weni-
 ger lagerstabilen Hydroxylamine gegebenenfalls durch eine
 einfache Behandlung mit Basen freigesetzt werden können.

20 Die vorliegende Erfindung betrifft weiterhin neue N-Alkyl-
 substituierte Hydroxylammoniumchloride der Formel (V)



in der

30 R_6 und R_7 unabhängig voneinander für Wasserstoff, ge-
 gegebenenfalls substituierte gesättigte Alkyl-
 reste, gegebenenfalls substituierte gesättigte
 Cycloalkylreste und/oder gegebenenfalls substi-
 35 tuierte Alkynylreste stehen und wobei R_6 und R_7
 gemeinsam mit dem C-Atom, an das sie gebunden
 sind, auch einen gegebenenfalls substituierten,
 gesättigten Cycloalkylrest bilden können und

Le A 24 074

5 R_8 für einen gegebenenfalls substituierten Alkinyl-
rest stehen.

10 Vorzugsweise stehen R_6 und R_7 unabhängig voneinander für
unsubstituiertes C_1 - bis C_6 -Alkyl. Ganz besonders bevor-
zugt stehen R_6 und R_7 für Methyl.

15 Vorzugsweise steht R_8 für unsubstituiertes C_1 - bis
 C_6 -Alkinyl mit einer Dreifachbindung, z.B. für Ethinyl,
Propargyl, 1-Butinyl, 2-Butinyl oder 1-Hexinyl. Ganz
besonders bevorzugt steht R_8 für Ethinyl.

20 Die neuen Verbindungen der Formel (V) können hergestellt
werden wie zuvor beschrieben. Sie bereichern die Technik
durch die Zurverfügungstellung bisher unbekannter
Hydroxylammoniumchloride, die beim Einsatz als Zwischen-
produkte in für Hydroxylammoniumchloride oder Hydroxyl-
aminen typischen Umsetzungen die Herstellung neuer Ver-
bindungen gestatten.

25 Die folgenden Beispiele erläutern die vorliegende Er-
findung ohne sie in irgendeiner Weise zu beschränken.

30

35

Le A 24 074

5 Beispiele

Beispiel 1

181 g (0,95 Mol) N-tert.-Butyl-p-methoxyphenylimin wurden
bei 25°C und unter Rühren mit 503 g einer Lösung von Per-
propionsäure in Benzol versetzt, die 17 Gew.-% Per-
propionsäure, weniger als 0,1 Gew.-% Wasser, weniger als
0,2 Gew.-% Wasserstoffperoxid und weniger als 10 ppm
Mineralsäure enthielt. Die Zutropfzeit betrug 2 Stunden.
Danach wurde noch 2 Stunden bei 25°C nachgerührt, an-
schließend das Reaktionsgemisch mit verdünnter Natron-
lauge gewaschen und eingeengt bis praktisch das gesamte
vorhandene Benzol abgedampft war. Es hinterblieben 189 g
eines Rückstandes, der das dem eingesetzten Imin ent-
sprechende Oxaziridin und das dem eingesetzten Imin
entsprechende Nitron im Gewichtsverhältnis von 81:19
enthielt. Das entspricht (für beide Oxidationsprodukte
zusammen) einer Ausbeute von 96,4 % der Theorie.

104,5 g (0,5 Mol) des so erhaltenen Rückstandes wurden in
500 ml Methanol gelöst. Unter Rühren wurden 100 ml wäßrige
HCl (37 gew.-%ig) zugetropft, wobei darauf geachtet wurde,
daß die Temperatur 40°C nicht überstieg. Nach 60 Minuten
wurde mit Wasser verdünnt und mit Diethylether ausgeschüt-
telt. Die wäßrige Phase wurde eingedampft und im Ölpumpen-
vakuum getrocknet. Es wurden 57 g farbloses, kristallines
tert.-Butylhydroxylammoniumchlorid vom Schmelzpunkt 175
bis 180°C erhalten, was 91 % Ausbeute bezogen auf die ein-
gesetzten Oxidationsprodukte (Oxaziridin + Nitron) ent-
spricht.

Le A 24 074

0217269

5 Beispiele 2 bis 6

Es wurde verfahren wie in Beispiel 1, jedoch wurden
entsprechende molare Mengen anderer Arylaldimine einge-
setzt. Die Ausgangsarylaldimine, die erhaltenen Hydroxyl-
10 ammoniumchloride und sonstige Einzelheiten sind aus
Tabelle 1 ersichtlich.

15

20

25

30

35

Le A 24 074

Tabelle 1

Beispiel Nr.	eingesetztes Arylaldimin der Formel (I)	erhaltenes Hydroxyl- ammoniumchlorid der Formel (IV)	Schmelzpunkt	Ausbeute
2	$R_1 = R_2 = CH_3, R_3 = C_2H_5, R_4 = H, R_5 =$ p-Methoxy	$R_1 = R_2 = CH_3, R_3 = C_2H_5$	108-111°C	75 %
3	$R_1 = R_2 = CH_3, R_3 = C\equiv CH, R_4 = H, R_5 =$ p-Methoxy	$R_1 = R_2 = CH_3, R_3 = C\equiv CH$ *)	101-103°C	80 %
4	$R_1 = R_2 = CH_3, R_3 = CH_2OH, R_4 = H, R_5 =$ p-Methoxy	$R_1 = R_2 = CH_3, R_3 = CH_2OH$	104-106°C	57 %
5	$R_1 = R_2 = CH_3, R_3 = CH_2$ -p-Chlorphenyl, $R_4 = H, R_5 =$ p-Methoxy	$R_1 = R_2 = CH_3, R_3 = CH_2$ -p-Chlorphenyl	157-159°C	64 %
6	$R_1 = R_2 = R_3 = CH_3, R_4 = H, R_5 =$ Methyl	$R_1 = R_2 = R_3 = CH_3$	175-180°C	71 %

*) Das entspricht Formel (V) mit $R_6 = R_7 = CH_3$ und $R_8 = C\equiv CH$.

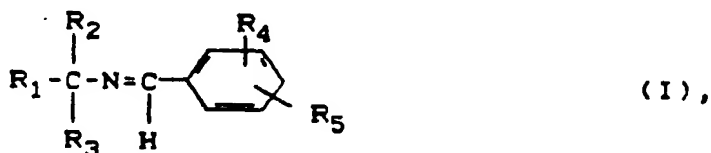
Le A 24 074

0217269

5 Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von N-Alkyl-substituierten Hydroxylammoniumchloriden, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Arylaldimin der Formel

10



15

in der

R₁, R₂ und R₃ unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes gesättigtes Alkyl, gegebenenfalls substituiertes gesättigtes Cycloalkyl und/oder gegebenenfalls substituiertes Alkynyl stehen, wobei R₁ und R₂ gemeinsam mit dem C-Atom, an das sie gebunden sind, auch einen gegebenenfalls substituierten gesättigten Cycloalkylrest bilden können und

20

25

R₄ und R₅

unabhängig voneinander für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes, gesättigtes Alkyl, gegebenenfalls substituiertes gesättigtes Cycloalkyl,

30

35

Le A 24 074

0217269

gegebenenfalls substituiertes gesättigtes Alkoxy und/oder gegebenenfalls substituiertes gesättigtes Cycloalkoxy stehen, wobei mindestens einer der Reste R_4 und R_5 eine andere Bedeutung als Wasserstoff hat,

mit Perpropionsäure in Gegenwart eines Lösungsmittels umgesetzt, dann zumindest Propionsäure abtrennt und anschließend eine Hydrolyse mit wäßriger Salzsäure durchführt.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Arylaldimin der Formel (I) einsetzt, in der R_1 und R_2 gleich oder verschieden sind und jeweils für einen gesättigten, unsubstituierten, geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 6 C-Atomen stehen, R_3 für einen gesättigten, unsubstituierten, geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 6 C-Atomen, für einen mit einer Hydroxygruppe oder einer gegebenenfalls durch Chlor substituierten Phenylgruppe substituierten geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 6 C-Atomen oder für einen unsubstituierten Alkynylrest, der 1 bis 6 C-Atome und eine Dreifachbindung enthält, steht, R_4 für Wasserstoff steht und R_5 für einen geradkettigen oder verzweigten, gesättigten C_1 - bis C_6 -Alkylrest oder für einen geradkettigen oder verzweigten gesättigten C_1 - bis C_6 -Alkoxyrest in 3- oder 4-Position steht.

Le A 24 074

0217269

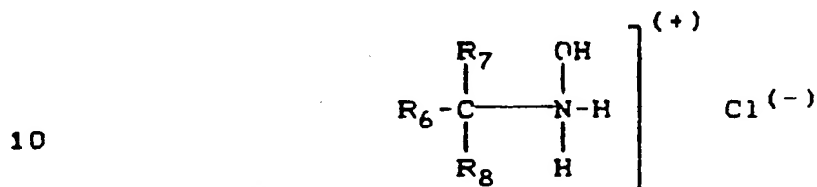
- 5 3. Verfahren nach Ansprüchen 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß man die Perpropionsäure in Form einer Lösung in einem organischen Lösungsmittel einsetzt.
- 10 4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Perpropionsäurelösung 10 bis 30 Gew.-% Perpropionsäure, weniger als 2 Gew.-% Wasser, weniger als 1 Gew.-% Wasserstoffperoxid und weniger als 50 ppm Mineralsäure enthält.
- 15 5. Verfahren nach Ansprüchen 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man aus dem nach der Umsetzung mit Perpropionsäure vorliegenden Gemisch nur die Propionsäure entfernt.
- 20 6. Verfahren nach Ansprüchen 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man die Umsetzung mit Perpropionsäure und die Hydrolyse mit Salzsäure unabhängig voneinander bei 0 bis 100° C durchführt.
- 25 7. Verfahren nach Ansprüchen 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß man die Hydrolyse in Gegenwart eines Lösungsmittels durchführt, in dem das jeweils auftretende Oxaziridin löslich und das mit Wasser mischbar ist.
- 30 8. Verfahren nach Ansprüchen 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß man die Hydrolyse während einer Reaktionszeit von 30 bis 100 Minuten durchführt.

35

Le A 24 074

0217269

- 5 9. Neue N-Alkyl-substituierte Hydroxylammoniumchloride
der Formel (V)



in der

- 15 R_6 und R_7 unabhängig voneinander für Wasserstoff, ge-
gebenenfalls substituierte gesättigte
Alkylreste, gegebenenfalls substituierte
gesättigte Cycloalkylreste und/oder
20 gegebenenfalls substituierte Alkinylreste
stehen und wobei R_6 und R_7 gemeinsam mit
dem C-Atom, an das sie gebunden sind, auch
einen gegebenenfalls substituierten,
gesättigten Cycloalkylrest bilden können
und
25 R_8 für einen gegebenenfalls substituierten
Alkinylrest stehen.

- 30 10. Neues N-Alkyl-substituiertes Hydroxylammoniumchlorid
nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß in For-
mel (V) R_6 und R_7 für Methyl stehen und R_8 für
Ethinyl steht.

35

Le A 24 074



.

.

.

.



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

(19)

(11) Veröffentlichungsnummer:

0 217 269
A3

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 86113069.8

(51) Int. Cl.³: C 07 C 83/02

(22) Anmeldetag: 23.09.86

(30) Priorität: 04.10.85 DE 3535451

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
08.04.87 Patentblatt 87/15

(88) Veröffentlichungstag des später
veröffentlichten Recherchenberichts: 16.12.87

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE FR GB IT LI

(71) Anmelder: BAYER AG
Konzernverwaltung RP Patentabteilung
D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

(72) Erfinder: Schalenbach, Rolf, Dr.
In der Kreuzau 5
D-5000 Köln 91(DE)

(72) Erfinder: Waldmann, Helmut, Dr.
Henry-T.-von-Böttinger-Strasse 15
D-5909 Leverkusen(DE)

(72) Erfinder: Ingendoh, Axel, Dr.
Engstenberger Höhe 10
D-5068 Odenthal-Osenau(DE)

(54) Verfahren zur Herstellung von N-Alkyl-substituierten Hydroxylammoniumchloriden und neue N-Alkyl-substituierte Hydroxylammoniumchloride.

(57) N-Alkyl-substituierte Hydroxylammoniumchloride werden hergestellt, indem man ein entsprechendes Arylaldimin mit bestimmten Substituenten im Arylteil mit Perpropionsäure umsetzt, zumindest die gebildete Propionsäure abtrennt und abschließend eine Hydrolyse mit wässriger Salzsäure durchführt. Einige der so herstellbaren Hydroxylammoniumchloride sind neu.

EP 0 217 269 A3



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0217269

Nummer der Anmeldung

EP 86 11 3069

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 4)
A, D	THE JOURNAL OF THE AMERICAN CHEMICAL SOCIETY, Band 79, November 1957, Seiten 5739-5754; W.D. EMMONS "The preparation and properties of Oxaziranes" * Seiten 5739-5744 *	1	C 07 C 83/02
A	--- CHEMICAL ABSTRACTS, Band 74, Nr. 25, 21. Juni 1971, Seite 482, Spalte 1, Zusammenfassungsnr. 140418v, Columbus, Ohio, US; B.C. CHALLIS et al.: "Hydrolysis of oxaziridines. I. Kinetics of 2-tertbutyloxaziridines in strong acids", & J. CHEM. SOC. B 1971, (4), 778-782	1	
A	--- J. MARCH "Advanced Organic Chemistry Reactions, Mechanisms and Structure", 1968, 2. Auflage, McGraw-Hill; * Seiten 1106-1107 *	1	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl. 4) C 07 C 83/00

Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort BERLIN		Abschlußdatum der Recherche 09-09-1987	Prüfer RUFET J.M.A.
<div>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</div> <div>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze</div> <div>E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</div>			

EPA Form 1503 03/82